(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la Propriété Bureau international Intellectuelle



(43) Date de la publication internationale 12 juin 2003 (12.06.2003)

PCT

(10) Numéro de publication internationale WO 03/048040

(51) Chassification internationale des brevets? : CO1B 31/02, C23C 1602

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf THALES [FR/FR]; 173, boulevard Haussmann, Paris (FR).

US) : 75008

PCT/FR02/04155 (21) Numéro de la demande internationale :

Inventeurs; ct

Inventeurs/Déposants (pour US seulement): LEGAG-NEUX, Pierre [FR/FR]; Thales Intellectual Property, 13, av. du Prés. Salvador Allende, F-94117 Arcueil cedex (FR). PRIBAT, Didier [FR/FR]; Thales Intellectual Prop-

3 décembre 2002 (03.12.2002) (22) Date de dépôt international

français (25) Langue de dépôt

(30) Données relatives à la priorité :

(26) Langue de publication :

français

£

4 décembre 2001 (04.12.2001)

01 15647

Mandataires: ESSELIN, Sophie. etc.; Thates Intellectual Property, 13, av du Prés. Salvador Allonde, 94117 Arcueil cedex (FR). 3

erty, 13, av.du Prés. Salvador Allende, F.94117 Arcuéil Codox (FR), NEDELLEC, Vannig [FR/FR]; Thales Intel-lectual Property, 13, av.du Prés. Salvador Allende, 94117 Arcueil Codos (FR).

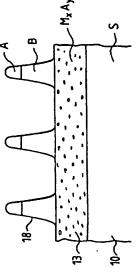
[Suite sur la page suivante]

(54) Title: METHOD FOR CATALYTIC GROWTH OF NANOTUBES OR NANOFIBERS COMPRISING A NISI ALLOY DIF-FUSION BARRIER

(\$4) Tine : PROCEDE DE CROISSANCE CATALYTIQUE DE NANOTUBES OU NANOFIBRES COMPRENANT UNE BAR. RIERE DE DIFFUSION DE TYPE ALLIAGE NISI

method for growing

characterized in that



comprises: forming at the surface of the top layer, a barrier film consisting comprising at least a top layer of a a second material, said alloy being catalyst blocks made of the second material, at the surface of the alloy film; growing nanotubes or nanofibers at a second temperature lower than nanotubes/nanofibers from the catalyst nanotubes or nanofibers on a substrate of an alloy of a first material and ol stable at a first temperature; forming film enables efficient growth of the blocks at the surface of said alloy film. said first temperature. first material, MxAy

In effect, the alloy film constitutes a diffusion barrier with respect to the catalyst on the growth substrate, stable at the catalytic growth temperature of the nanotubes /nanofibers. The invention is applicable in nanotechnology, to field emission devices. (57) Abrégé: L'invention concerne un procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres sur un substrat comportant au moins une couche supéricure en un premier matériau, caractérisé en ce qu'il comprend - la formation à la surface de la couche supérieure, d'une couche barrière constituée d'un alliage du premier matériau et d'un second matériau, ledit alliage étant stable à une première de nanotubes ou nanofibres à une seconde température inférieure à ladite première température.La couche d'alliage, permet une température la formation de plots de catalyseur constitués du second matériau, à la surface de la couche d'alliage ; la emissance croissance efficace des nanotubes/nanofibres à partir de plots de catalyseur à la surface de ladite couche d'alliage. En effet la couche d'alliage constitue une barrère de diffusion vis-à-vis du catalyseur sur le substrat de croissance, stable à la température de croissance

VO 03/048040

IV

BEST AVAILABLE COPY

(81) État désigné (national) : US.

(84) États désignés (régional): brevet européen (NT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SI, SK, TR).

Publite:

avec rapport de recherche internationale

avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si des modifications sont

tions, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT. En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abrévia-

WO 03/048040

PCT/FR02/04155

NANOFIBRES COMPRENANT UNE BARRIERE DE DIFFUSION DE TYPE PROCEDE DE CROISSANCE CATALYTIQUE DE NANOTUBES OU ALLIAGE NISI

de l'azote (SiN, BN, SiCN). Typiquement, ces nanotubes ou nanofibres Le domaine de l'invention est celui des nanotubes ou nanofibres pouvant être de type carbone, silicium, bore ou de tout autre alliage basé sur l'un au moins de ces composants (par exemple SiC) et pouvant comprendre

présentent des diamètres de quelques nanomètres à quelques centaines de nanomètres sur plusieurs microns de hauteur. 9

Ils sont particulièrement intéressants pour la nanotechnologie, les matériaux composites, les électrodes de batterie, le stockage de l'énergie, la nanoélectronique, les dispositifs à émission de champ.

12

En ce qui concerne la nanotechnologie, les applications sont le design et l'engineering moléculaire, les nanopointes (pour la métrologie), les actuateurs, robots, capteurs et donc les MEMS (Nicro electromechanichal systems)

En ce qui concerne le stockage de l'énergie, les applications sont la pile à combustible qui utilise les propriétés de stockage de l'hydrogène des nanotubes et aussi les supercapacités. 20

classiques (diodes, transistors, capacités), l'électronique moléculaire et les La nanoélectronique inclue les composants électroniques futurs composants pour les futurs ordinateurs (carbon nanotube molecular computer). 22

sont les sources froides d'électrons pour la microscopie électronique, les nanofithographie, les tubes électroniques, les propulseurs ioniques et les Dans le cas des dispositifs à émission de champ, les applications faisceau 5 équipements d'analyse utilisant dispositifs d'affichage plats. ဗ္ဗ

dimensions (< 100 nm) à une température généralement supérieure à $500^{\circ}\mathrm{C}$ La croissance de nanotubes/nanofibres sur un substrat ou un support est effectuée sur des agrégats de catalyseur de très faibles et pouvant dépasser les 1000°C.

32

WO 03/048040

PCT/FR02/04155

telle croissance. A partir d'un substrat 1, on effectue des ouvertures est effectuée par croissance à partir de plots de catalyseurs de faibles dimensions qui peuvent être définis par lithographie. La Figure 1 illustre une (Figure 1a). Puis on dépose du catalyseur en couche mince 3, sur une épaisseur inférieure à environ 10nm (Figure 1b). Après une étape de dissolution de la résine (Figure 1c), on obtient des plots de catalyseurs de De manière classique, la réalisation de nanotubes ou nanofibres submicroniques (de préférence de l'ordre de 100nm) dans une résine 2, diamètre équivalent au diamètre des ouvertures de la résine. On procède alors à la croissance de nanotubes ou nanofibres (Figure 1c). 9

Les méthodes de préparation sont : la décharge électrique, la méthodes par voie chimique CVD (chemical vapor deposition) ou PECVD pyrolise, les méthodes par voie physique telle que l'ablation laser et les (Plasma enhanced CVD).

La méthode qui semble la mieux adaptée pour l'application cathode à effet de champ est la méthode PECVD qui est assistée par plasma DC (plasma continu), RF (radio fréquence) ou microonde. En effet, elle permet l'obtention de nanotubes et nanofibres orientés perpendiculairement par rapport au substrat. 5

Les nanotubes ou nanofibres montrés sur toutes les figures de la demande sont dessinés de façon schématique. Les nanotubes contrairement aux nanofibres sont creux ន

forme allongée que prend cette particule (voir Figure 1d) en matériau B Par exemple, dans le cas de nanotubes de carbone, le diamètre des nanotubes est proche de celui de la particule de catalyseur. Du fait de la (pouvant être C, SiC, BN,), son diamètre est plus faible que celui des plots préalablement définis par lithographie. 25

Néanmoins, si lors de l'étape de mise en température du substrat ou support, les agrégats de catalyseur diffusent ou sont dissous dans le nanotubes/nanofibres. Il est donc primordial de déposer une barrière de diffusion efficace préalablement au dépôt du catalyseur. Si la barrière est peu alors de croissance de efficace, la croissance des nanotubes/nanofibres sera mal contrôlée. substrat ou support, il n'y aura pas 8

généralement la silice (SiO₂) et le nitrure de titane (TIN). SIO₂ est une diffusion utilisées actuellement barrières 35

BEST AVAILABLE COPY

m

notera que SiO2 peut cependant être utilisé en couche très mince (2-4 nm) et cas où il est nécessaire de connecter électriquement les nanotubes. On que dans ce cas, le passage du courant peut s'effectuer par effet tunnel.

SiO₂ se dégrade rapidement lors du passage du courant électrique et il perd alors ses propriétés isolantes. Le TiN est aussi une excellente barrière de diffusion mais uniquement pour des températures de croissance de nanotubes inférieures à 700°C. En effet à partir de 700°C, l'azote constituant le TIN exodiffuse et le matériau perd alors ses propriétés de barrière de diffusion. 9

Dans ce contexte, l'invention propose d'utiliser des barrières de diffusion originales destinées à la croissance catalytique de nanotubes et nanofibres, et adaptées aux catalyseurs de type nickel, cobalt, fer, platine, Atrium ou de tout autre alliage basé sur l'un au moins de ces composants.

Plus précisément, l'invention a pour objet un procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres sur un substrat comportant au moins une couche supérieure en un premier matériau, caractérisé en ce qu'il comprend 5

la formation à la surface de la couche supérieure, d'une couche barrière constituée d'un alliage du premier matériau et d'un second matériau, ledit alliage étant stable à une première température;

2

la formation de plots de catalyseur constitués du second matériau, à la surface de la couche d'alllage;

la croissance de nanotubes ou nanofibres à une seconde température inférieure à ladite première température.

52

Selon une variante de l'invention, la formation de la couche barrière comprend le dépôt d'une couche constituée du second matériau, à la surface de la couche supérieure constituée du premier matériau, puis le recuit à ladite première température.

ဓ္က

L'invention consiste ainsi à déposer une couche mince de second matériau, puis à effectuer un recuit à une température supérieure ou égale à la température de croissance des nanofibres/nanotubes. On forme ainsi un alliage stable à la température de recuit T, et donc à la température de matériau constitutif du catalyseur, sur la couche supérieure de premier

35

WO 03/018010

PCT/FR02/04155

croissance T_c des nanotubes/nanofibres (on a $T_c < T_f$). De ce fait, lorsque l'on utilise uttérieurement des plots de catalyseur, ceux-ci ne réagissent pas avec l'alliage formé préalablement et permettent une croissance catalytique de nanotubes/nanofibres, efficace.

d'une couche de catalyseur constituée du second matériau à la surface de la couche d'alliage puis la gravure locale de ladite couche de catalyseur de Selon une variante de l'invention le procédé comprend le dépôt nanière à définir les plots de catalyseurs.

Avantageusement on peut avoir préalablement réaliser des plots de résine sur la couche d'alliage.

2

Selon une variante de l'invention, le premier matériau et le substrat sont de nature identique.

Selon une autre variante de l'invention le premier matériau et le substrat sont de nature différente. Dans ce cas, avantageusement si

couche supérieure de premier matériau comporte un premier nombre d'atomes NM, et la couche de second matériau comporte un second nombre MxAy, on parvient lors de la formation de l'alliage, avec le second matériau en excès (par rapport à la formation de l'alliage) à former directement des plots dépôt ultérieur d'une couche de catalyseur pour former des plots de d'atomes NA, en réglant NW/NA < x/y avec x et y fractions molaires de l'alliage de catalyseur dudit second matériau. Dans ce cas on peut s'affranchir du catalyseur en vue de la formation des nanotubes/nanofibres. ŧ ឧ

Avantageusement le premier matériau peut-être du silicium ou un

Lorsque la couche d'alliage est obtenue après dépôt d'une couche de second matériau sur la couche supérieure à la surface du substrat et recuit de l'ensemble, cette couche d'alliage peut typiquement avoir une épaisseur comprise entre environ une dizaine de nanomètres et une centaine de nanomètres. 22

L'invention sera mieux comprise et d'autres avantages apparaîtront à la lecture de la description qui va suivre et grâce aux figures annexées parmi lesquelles : ജ

- les figures 1a-1d illustrent les étapes d'un procédé de croissance catalytique de nanofibres/nanotubes, selon l'art connu,

ZEST AVAILABLE COPY

les figures 2a-2e illustrent les étapes d'un exemple de procédé de croissance de nanotubes/nanofibres selon l'invention,

les figures 3a-3c illustrent les étapes d'un second exemple de procédé de croissance de nanotubes/nanofibres selon l'invention.

nanotubes/nanofibres comprend la réalisation d'une couche barrière vis-à-vis d'une couche de catalyseur, nécessaire à la croissance des croissance qe procédé <u>•</u> Selon l'invention nanotubes/nanofibres.

Selon une variante de l'invention, le procédé comprend la réalisation d'une couche de cobalt d'environ une cinquantaine de nanomètres à la surface d'une couche de silicium, pour réaliser l'alliage CoSi₂. 9

La Figure 2 illustre un premier exemple de procédé selon l'invention, dans lequel le substrat et le matériau de la couche supérieure sont de nature différente. (Néanmoins selon d'autres variantes de l'invention, le substrat S peut être lui-même en matériau M). 5

Selon une première étape, la couche barrière est réalisée par le dépôt préalable d'une couche 12 de matériau A à la surface d'une couche 11 supérieure de matériau M elle-même à la surface d'un substrat S (figure 2a). 2

On procède alors à une opération de recuit à une température T, qui permet la formation d'une couche 13 d'alliage M_xA_y (Figure 2b).

De manière classique, on dépose alors une couche 14 de catalyseur A (Figure 2c). Après retrait de la résine et excédent de matériau catalyseur A (Figure 2d), on définit des plots 16 de catalyseur A. On procède alors à la croissance des nanotubes 18 d'un matériau B à une température T_c inférieure à la température T, (Figure 2e), le matériau B pouvant être de résine 2, que l'on grave. Puis on dépose une couche 15 de matériau type C, SiC, BN... 52

ဓ္က

La Figure 3 illustre un second exemple de procédé selon l'invention dans lequel le choix judicieux des quantités de matériau de catalyseur et de premier matériau permettent de former simultanément une couche d'alliage MxAy et des plots de catalyseur en matériau A.

WO 03/048040

PCT/FR02/04155

A titre d'exemple on peut citer qu'une couche en matériau M en 100 Å, forme à 750°C une couche uniforme d'alliage NiSi. Un défaut de silicium ou un excès de nickel permettent à cette même température de former une couche d'alliage NiSi avec des plots résiduels en surface de Ni silicium d'épaisseur 185 Å et une couche en matériau A en nickel d'épaisseur

Ainsi selon la Figure 3a, on dépose comme dans l'exemple illustré qui pourront directement être utilisés pour la croissance de nanotubes.

en Figure 2a une couche 11 de matériau M à la surface du substrat S, puis une couche 12 de matériau A à la surface de la couche 11. Les matériaux M et le substrat S doivent être de nature différente pour permettre de maintenir le matériau A en excès par rapport au matériau M. 9

L'opération de recuit permet la formation simultanée d'une l'excès de matériau A par rapport au matériau M lors de la formation de couche 13 d'alliage MxAy et de plots 17 de catalyseur correspondant à

l'alliage (Figure 3b). 5

On procède alors de manière classique à la croissance de nanofibres/nanotubes 18 à partir desdits pots de catalyseur (Figure 3c). Exemple de procédé de croissance de nanotubes selon

l'invention ន 1er exemple:

Matériau M : Siliclum

Matériau A : Nickel

le silicium. On effectue alors une opération de recuit à 750°C de façon à Dans le cas d'un substrat de silicium ou d'une couche mince de silicium déposé sur un substrat, on dépose une couche mince de nickel sur fournir le composé NiSi. 25

L'ajout de platine permet d'éviter la formation de l'alliage NiSi2 et Vol. 90 p. 745 (2001). L'alliage NiSI constitue alors une barrière de diffusion efficace pour le nickel, si la température de croissance de nanotubes est inférieure à 750 °C. Notons que la croissance localisée et orientée de donc d'obtenir uniquement le composé NiSI (J.F. Líu et al., J. Appl. Phys. nanotubes de carbone peut être obtenue à 700°C (K.B.K. Teo et al., Appl. 9

Phys. Lett. Vol. 79 p. 1534 (2001)). 35

BEST AVAILABLE COPY

On peut aussi effectuer le recuit à 850°C de façon à former NiSi₂ qui constitue une barrière de diffusion pour des nanotubes/nanofibres dont la lempérature de croissance est inférieure à 850°C.

Une température de croissance des nanotubes plus élevée s (~800°C au lieu de 700°C) permet généralement d'obtenir des nanotubes de meilleure qualité cristalline et donc caractérisés par de meilleures propriétés électriques.

Après réalisation d'une barrière de diffusion NiSI (formée à 750°C) ou NiSi₂ (formée à 850°C), on peut alors effectuer la croissance localisée et orientée de nanotubes de carbone à une température de 700°C. Afin d'obtenir la croissance d'un seul nanotube par plot de catlyseur, on définit par lithographie des plots de Nickel de diamètre de l'ordre de 100 nm et d'épalsseur 10 nm. La croissance peut alors être effectuée à 700°C dans un réacteur CVD assisté par un plasma DC (continu) avec une tension de l'ordre de 600 Volts. Un mélange gazeux contenant de l'acétylène et de l'amoniaque

9

(~20% d'acétylène) à une pression d'environ 5 Torr permet alors d'obtenir une croissance orientée et sélective de nanotubes de carbone (K.B.K. Teo et une croissance orientée et sélective de nanotubes de carbone

5

al., Appl. Phys. Lett. Vol. 79 p. 1534 (2001)).

20 2^{ème} exemple :

Matériau M : Silicium

Matériau A : Cobalt

Selon ce second exemple, on réalise le dépôt d'une couche de cobalt à la surface d'une couche de silicium. Pour obtenir un alliage homogène de CoSi₂ et donc éviter la formation de la phase CoSi, on peut avantageusement effectuer le recuit à une température supérieure à 600°C.

25

Une épaisseur de l'ordre de 30 à 60nm de cobalt permet d'obtenir après recuit à 800°C l'alliage CoSì₂ (Y. J. Yoon, J. Vac. Sci. Technol. B17 p.627 (1999). Ce composé formé à 800°C devient alors une barrière de diffusion efficace pour le catalyseur en cobalt, si la température de croissance des nanotubes est Inférieure à 800°C.

ဓ္ဗ

3^{eme} exemple:

Matériau M : Silicium

35 Matériau A : Fer

WO 03/048040

_

PCT/FR02/04155

On peut avantageusement former une couche barrière en FeSi_z, à partir du recuit à 700°C d'une couche de fer à la surface de silicium. Cette couche barrière peut être utilisée pour la croissance de nanotubes/nanofibres à des températures inférieures à 700°C.

BEST AVAILABLE COPY

REVENDICATIONS

- 1. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres sur un substrat (S) comportant au molns une couche supérieure (11) en un premier matériau (M), caractérisé en ce qu'il comprend :
- la formation à la surface de la couche supérieure, d'une couche (M) et d'un second matériau (A); ledit alliage étant stable à une barrière (13) constituée d'un alliage (MxAy) du premier matériau première température;
- la formation de plots de catalyseur (16, 17) constitués du second matériau (A), à la surface de la couche d'alliage ;

9

- la croissance de nanotubes ou nanofibres (18) à une seconde température inférieure à ladite première température.
- revendication 1, caractérisé en ce que la formation de la couche barrière comprend le dépôt d'une couche (12) constituée du second matériau (A), à la 2. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres selon la surface de la couche supérieure (11) constituée du premier matériau, puis le 5
 - recuit à ladite première température. 2
- 3. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres selon l'une des revendications 1 ou 2, caractérisé en ce qu'il comprend :
- le dépôt d'une couche de catalyseur (15), constituée du second matériau (A) à la surface de la couche d'alliage (MxAy)
- · la gravure locale de ladite couche de catalyseur, de manière à définir des plots de catalyseur (16).

25

22

- des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que le premier matériau et le 4. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres selon l'une substrat sont de nature Identique. 8
- des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que le premier matériau et le 5. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres selon l'une substrat sont de nature différente.

9

- matériau comportant un premier nombre d'atomes N_M, la couche (12) de 6. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres selon la revendication 5, caractérisé en ce que la couche supérieure (11) de premier second matériau comportant un second nombre d'atomes NA, les nombres N_M et N_A sont tel que N_M/N_A < x/y avec x et y fractions molaires de l'alliage
- 7. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que le premier matériau est du silicium ou un métal.

9

8. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres selon la revendication 7, caractérisé en ce que le second matériau est de type nickel, fer ou cobalt.

ਨ

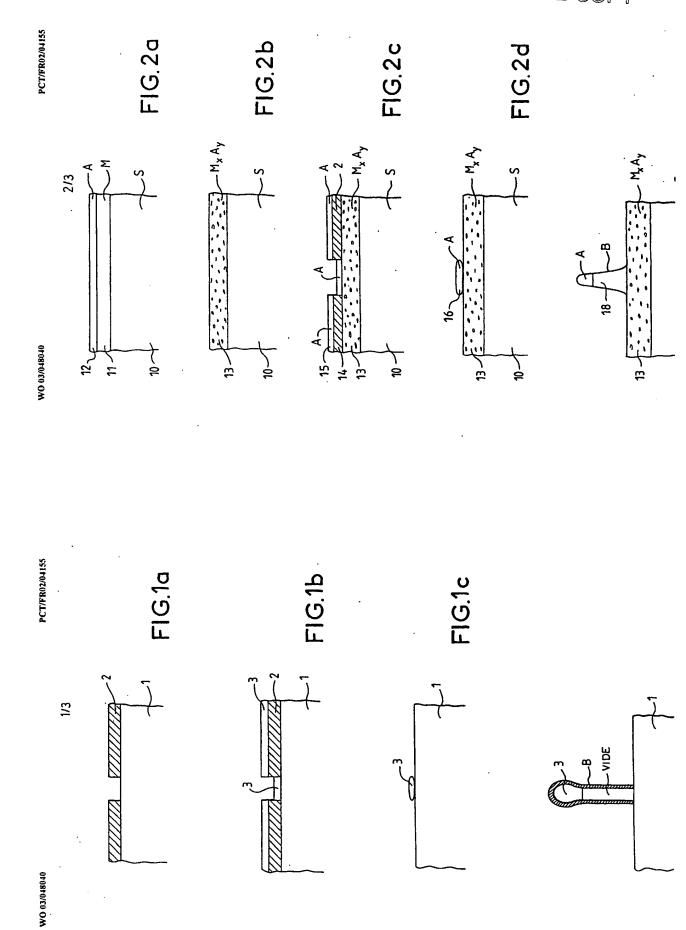
- 9. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres selon la revendication 8, caractérisé en ce que le premier matériau est du sílicium, le second matériau est du nickel et la formation de l'alliage NiSi est effectuée en présence de platine.
- matériau a une épaisseur comprise entre environ 10 nanomètres et 100 10. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres selon l'une des revendications 1 à 9, caractérisé en ce que la couche de second nanomètres.

೪

- 11. Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres, selon les revendications 7 et 8, caractérisé en ce qu'il comprend la réalisation d'une couche de cobalt d'environ une cinquantaine de nanomètres à la surface d'une couche de silicium, pour réaliser l'alliage CoSi2.
- revendications 7 et 8, caractérisé en ce qu'il comprend la réalisation d'un Procédé de croissance de nanotubes ou nanofibres, selon les alliage FeSi₂.

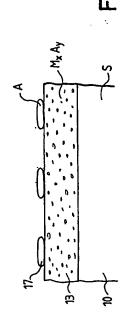
30

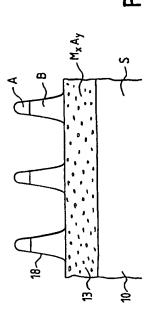
DEST AVAILABLE COPY



BEST AVAILABLE COPY

F1G.3a PCT/FR02/04155 . 3/3 WO 03/048040





INTERNATIONAL SEARCH REPORT	Internation PCT/FR	Application No 02/04155
A CLASSINGATION OF SUBJECT WATTER 1PC 7 C01831/02 C23C16/02		
According to Informational Pertent Classification (IPC) or to both national chassification and IPC as FELDS SEARCHED Minimum documentation searched (dassification system followed by dassification symbols) IPC 7 COLB C.23C	ilonal classification and IPC by dassification symbols)	
than minknum documentation to the	Documentalion searched other than minimum documentalion is the axtent that such documents are incurded in the fasts scenched	cearched
during the International search (nat NSPEC, COMPENDEX, C	Electronic data base concutted during the International search (name of data base and, when practical search terms used) WPI Data, PAJ, INSPEC, COMPENDEX, CHEM ABS Data, EPO-Internal	ſ
C. DOCLIMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Calogony - Citation of document, with hidration, where appropriate, of the raiwant passagges	fate, of the rolevant pessegges	Retavant to claim No.
EP 1 129 990 A (LUCENT TECHNOLOGIES INC) 5 September 2001 (2001-09-05) claims 1,8-11,15,18 page 4, line 47 -page 5, line 52 figures 2A-2E	CHNOLOGIES INC) -O5) Ine 52	1-4,7,8, 10-12
EP 1 046 613 A (ILJIN NANOTECH CO LTD ;JIN JANG (KR)) 25 October 2000 (2000-10-25) claims 1,3,10 column 3, line 22 -column 4, line 39	ОТЕСН СО LTD ;JIN 3 (2000-10-25) 4, 11ne 39	1,2,5-8, 10
EP 1 059 266 A (ILJIN NANOTECH CO LTD CHEOL JIN (KR)) 13 December 2000 (2000-12-13) column 4, line 21 - line 41	JTECH CO LTD ;LEE -13) 11	-
i !	-/-	
Further documents are listed in the continuation of box C.	X Patient family members are listed in servex	in ermox.
Special cutoprokes of cloud documents: A document defining the general state of the air which is not constituted to be of putcher fellwands E early document by putcher of the putcher of th	The later document publiched that the International filing date of principly date and not noticed with the upplication but alread to understand date in the publication that international to the publication references or the optimized with the comment of publication references the activated to himself and hereafted to himself and hereafted to the publication of the control of publication of the control of the publication of the control of the publication of document of decident eventues are investigles and the relation of comments are combined with one of more other such documents is combined with one or more other such documents and control of the publication of the pub	realized (fing date the application but the constitution to be constituted to constitute to the state when the application the protect that the application the state when the protect the application that the application tha
Date of the actual completion of the hiemational search		uch report
2003	07/05/2003	
Name and melling address of the ISA European Patent Citize, P.B. 6516 Patentisen 2 NL - 2250 IVY Ripsoft NL - 4250 IVY Ripsoft Tel. (431-747) 940-2200, Tx 31 651 epo nt, Tel. (431-747) 940-2200, Tx	Authorized officer Riccondand R	·

	Internati
PORT	
ARCH RE	
AL SEAF	
Ž	

Internation Application No	PCT/FR 02/04155	
SEARCH REPORT		BEI EVANT

	INTERNATIONAL SEARCH REPORT	Internal Application No PCT/FR 02/04155	lication No /04155
C.(Contine	C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Calngory *	Category * Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages		Refevant to claim No.
W.	EP 1 061 043 A (ILJIN NANOTECH CO LTO ;LEE CHEOL JIN (KR))		1
	20 December 2000 (2000-12-20) Claims 1,2,7,8 column 4, 1ine 12 - 1ine 41		
⋖	BIRO L P ET AL: "Selective nucleation and growth of carbon nanotubes at the Cosi/sub		1
	Z/SI INTELTACE APLIED PHYSICS LETTERS, 7 FEB. 2000, AIP, USA, USA,		
	vol. 76, no. 6, pages 706-708, XP002214127 ISSN: 0003-6951		
	the whole document		

-
~
<u>u</u>
0
ã.
щ
œ
_
1
-
O
œ
۹.
ш
ī.
=
•
_
=
U
=
_
⋖
~
=
œ
mi .
_
2
=

•					
PCI/FK 02/04155	Publication date	30-08-2001 25-08-2001 05-09-2001 26-09-2001 22-08-2002	25-10-2000 25-10-2000 21-11-2000 06-04-2001 18-12-2001	20-12-2000 13-12-2000 23-01-2001 15-06-2001 26-02-2002	11-07-2001 20-12-2000 20-12-2000 23-01-2001
PCI/FR	Patent family member(s)	2308501 A 2331278 A1 112990 A1 2001262343 A 2002114949 A1	1270920 A 1046613 A2 2000319783 A 2001029644 A 6331209 B1	1277145 A 1059266 A2 2001020071 A 2001049479 A 6350488 B1	2001066816 A 1277147 A 1061043 A1 2001020072 A
	4	Sers	SHARS	EP US KR	KR SP GP
	Publication date	05-09-2001	25-10-2000	13-12-2000	20-12-2000
		₹	⋖	∢	¥
	Patent document dted in search report	EP 1129990	EP 1046613	EP 1059266	EP 1061043

ш
3
⋖
z
ō
Ē
$\overline{}$
€
⋦
ш
۳
5
=
ш
Ŧ
$\overline{0}$
ř
ũ
₹
ぉ
м
₹
w
⊢
ď
ਨ
ĭ
☶
₹
≈

		PCT/FR 02	Co. 104155	
CIB 7	A CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 7 C01831/02 C23C16/02			
Seton la cla	Saton la cassulfication internationate des brevens (CIS) ou à la lois selon la classification nationale et la CIS	cation nationals of la CIB		
B. DOMAIN	B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE			S
CIB 7	Documentation minimale consultée (système de dessification sun'il des symboles de dessennas) CIB 7 COIB C23C	de dassement)		-water to the
Documental	Documentation consults autre que la documentation mithnate dans la mesure où ces documents milevent des domaines aur lesquels e ponté la mochaniste	ces documente relevent des domatines s	iur lesquels a porté la recharche	er tuniga
WPI Data,	ense de données ébotronique consultes au cours de la rechenche biennationale (nom de la base de données, es al elabable, termes de recheche utilisés) NPI Data, PAJ, INSPEC, COMPENDEX, CHEM ABS Data, EPO-Internal	nom de la baso do données, el si delisat Data, EPO-Internal	ole, farmes de recherche uditsés)	e mewny
C. DOCUME	C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PENTINENTS			
Catégorie •	Identification des documents clids, evec, le ces échéant, l'indication des passages perlinents	des passages partinents	no, das revendications visées	
A	EP 1 129 990 A (LUCENT TECHNOLOGIES INC) 5 septembre 2001 (2001-09-05) revendications 1,8-11,15,18 page 4, 1igne 47 -page 5, 1igne 52 figures 2A-2E	S INC)	1-4,7,8, 10-12	
⋖	EP 1 046 613 A (ILJIN NANOTECH CO LTD ;JIN JANG (KR)) 25 octobre 2000 (2000-10-25) revendications 1,3,10 colonne 3, 11gne 22 -colonne 4, 11gne 39	LTD ;JIN 0-25) gne 39	1,2,5-8, 10	BE . 16655-1172
V	EP 1 059 266 A (ILJIN NANOTECH CO LTD ;LEE CHEOL JIN (KR)) 13 décembre 2000 (2000-12-13) colonne 4, ligne 21 - ligne 41	רדס ; נבּבּ		Timeres not
	÷ 	.1		Ÿ
×	Voir is suite du cadre C pour la fin de la fiste des documents	X Las documents de familles de brevets sont indiqués en ænnexe	vets sont indiqués en ennexe	
. Calègoines . A documer . Calègoines . Calègoines . Calògoines	Categorics specialise de documents cales: Cadegorics specialise de documents cales: Cocumoni définitissent fétal galeiral de la technique, non condition comme participament of personal minimalisme course comme participament publié à la date de debid international course cartie dabs voi agrès actité dabs voi agrès actité dabs voi accument pouvert leire un doute sur une reverantation de plonte out de port étalment lei date de problècation d'une plonte out de port étalment lei date de problècation d'une voir cale port étalment lei sur des des cales moyens voir de pour étalment leire moyens voir de port étalment leire moyens voir de port étalment leire moyens voir que que que raison apodable (pale quintatione) voir pour une raison apodable not aux settes moyens voir poutle ment le cales moyens voir poutle ment leire moyens voir leire de leire moyens voir leire de leire moyens		de da dajot intermibosa ou la la 8 a fetta de la principa de la fetta de la principa de la fetta de la principa del la principa de la principa del la principa de la principa del la principa de la principa del la principa del la principa de la principa del la princi	7 // na
Date à laque	chovde	overment qui aut parte de la mente latralle de trevere. Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale	nue de preves o recherche internationale	
25	s avr11 2003	07/05/2003		,

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

			-
œ	RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE	Demand ernationate No	
		PCT/FR 02/04155	1
C (enite) D	C.(sulte) DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie	Catégorie demiliestion des documents cités, evec, e cas éthéan, l'indocation des passages pertinents		no, des revendications visées
A	EP 1 061 043 A (ILJIN NANOTECH CO LTD ; LEE	1	
	CHECL 217 (ACT) 20 décembre 2000 (2000-12-20) revendications 1,2,7,8 colonne 4, 11gne 12 - 11gne 41		
⋖	BIRO L P ET AL: "Selective nucleation and growth of carbon nanotubes at the CoSi/sub		
	2/2) INTESTACE APPLIED PHYSICS LETTERS, 7 FEB. 2000, AIP, USA.		
	vol. 76, no. 6, pages 706-708, XP002214127		
	ISSN: 0003-6951 le document en entier		
_			

BEST AVAILABLE COPY

postate de frantalistration chargée de la recherche internationalo Chré Europhen des Bovera, P.B. 5616 Patentiann 2. NL. - 2201/VF Rjawij. T. - 2201/VF Rjawij. T. - 21 061 epo a, T. - 2201/VF Rjawij. T. - 21 061 epo a, T.

	<i>.</i>	. '> *'			T	with the	
02/04155	Date de publication	30-08-2001 25-08-2001 05-09-2001 26-09-2001 22-08-2002	25-10-2000 25-10-2000 21-11-2000 06-04-2001 18-12-2001	20-12-2000 13-12-2000 23-01-2001 15-06-2001 26-02-2002	11-07-2001 20-12-2000 20-12-2000 23-01-2001		
CT/FR	Membra(s) de la famille de brevel(s)	2308501 A 2331278 A1 1129990 A1 2001262343 A 2002114949 A1	1270920 A 1046613 A2 2000319783 A 2001029644 A 6331209 B1	1277145 A 1059266 A2 2001020071 A 2001049479 A 6350488 B1	2001066816 A 1277147 A 1061043 A1 2001020072 A		
		52998	\$ # #&8	85458	X25		
y witherts forbits all membres de lamides de brevets	Date de publication	05-09-2001	25-10-2000	13-12-2000	20-12-2000		
eur mem		<	4	«	4		
rve naragivethenis retains	Document brevel cité au rapport de recherche	EP 1129990	EP 1046613	EP 1059266	EP 1061043		